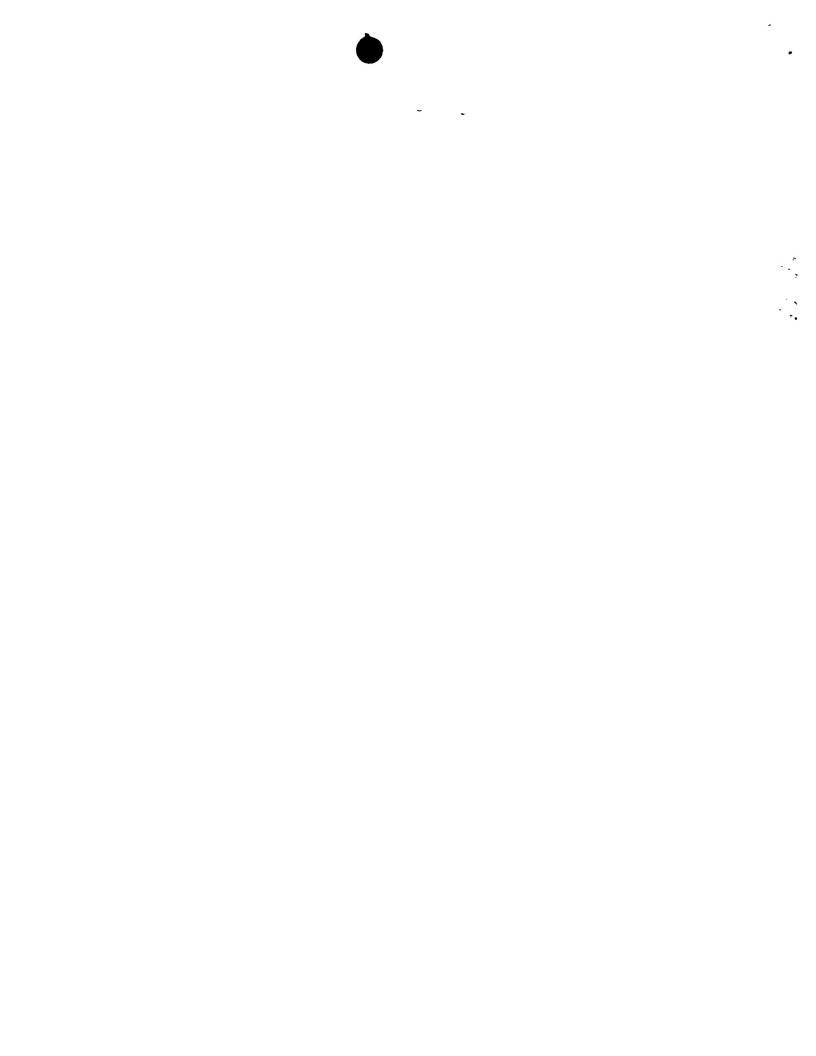
INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inte. .ional Application No PCT/EP 00/09150

A. CLASSIFI	ICATION OF SUBJECT MATTER C08J11/08		
		1100	
	International Patent Classification (IPC) or to both national classification	on and IPC	
B. FIELDS S	SEARCHED cumentation searched (classification system followed by classification	symbols)	
	COSJ	,,	
Documentati	on searched other than minimum documentation to the extent that suc	ch documents are included in the fields se	arched
Documentan	on searches one. Washington		
		the second second terms used	
	nta base consulted during the international search (name of data base	and, where practical, search terms used)	
EPO-Int	cernal, WPI Data		
C. DOCUME	NTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relev	ant passages	Relevant to ctaim No.
A	CA 617 788 A (PERMANOID LTD)		1,3,6
	4 April 1961 (1961-04-04)		
,	claims 1,2,4	4	
	column 1, line 66 -column 2, line column 2, line 5 - line 7	4	:
	examples 1-4		
Α	US 3 475 218 A (TORRENZANO ARCHIE	P ET AL)	1,3
	28 October 1969 (1969-10-28)		
	claim 4 example 4		
	example 4		
P,X	EP 0 945 481 A (SOLVAY)		1-9
	29 September 1999 (1999-09-29)		
	claims 1-10 page 3, line 47 -page 4, line 14		
	page 3, Tille 47 -page 4, Tille 14		
Furt	ther documents are tisted in the continuation of box C.	Patent family members are listed	in annex.
° Special ca	ategories of cited documents:	T° later document published after the inte	rnational filing date
'A' docum	ent defining the general state of the art which is not	or priority date and not in conflict with cited to understand the principle or the	eory underlying the
'E' earlier		invention 'X' document of particular relevance; the o	taimed invention
filing	date ent which may throw doubts on priority claim(s) or	cannot be considered novel or cannot involve an inventive step when the do	be considered to
l which	n is cited to establish the publication date of another on or other special reason (as specified)	'Y" document of particular relevance; the cannot be considered to involve an in	ventive step when the
O docum	nent referring to an oral disclosure, use, exhibition or	document is combined with one or mo ments, such combination being obvio	ore other such docu-
'P' docum	means nent published prior to the international filing date but	in the art. *&* document member of the same patent	
later	than the priority date claimed	Date of mailing of the international se	
Date of the	e actual completion of the international search	Date of maining of the international sec	
	15 January 2001	24/01/2001	
Name and	mailing address of the ISA	Authorized officer	
	European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk		
1	Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,	Hallemeesch, A	





information on patent family members

Inte Honal Application No
PCT/EP 00/09150

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
CA 617788	Α		NONE	
US 3475218	A	28-10-1969	NONE	
EP 0945481	A	29-09-1999	FR 2776663 A FR 2776664 A AU 2139599 A BR 9901033 A JP 11310660 A PL 332153 A	01-10-1999 01-10-1999 07-10-1999 02-05-2000 09-11-1999 27-09-1999

\ 1,€

MATIERE DE BREVETS

	Expéditeur: le BUREAU INTERNATIONAL
PCT	Destinataire:
NOTIFICATION D'ELECTION (règle 61.2 du PCT) Date d'expédition (jour/mois/année) 25 juin 2001 (25.06.01)	Commissioner US Department of Commerce United States Patent and Trademark Office, PCT 2011 South Clark Place Room CP2/5C24 Arlington, VA 22202 ETATS-UNIS D'AMERIQUE en sa qualité d'office élu
Demande internationale no	Référence du dossier du déposant ou du mandataire
PCT/EP00/09150	S 99/38
Date du dépôt international (jour/mois/année) 18 septembre 2000 (18.09.00)	Date de priorité (jour/mois/année) 24 septembre 1999 (24.09.99)
Déposant	
VANDENHENDE, Bernard etc	
1. L'office désigné est avisé de son élection qui a été faite: X dans la demande d'examen préliminaire international le: 17 avril 2001 (**) dans une déclaration visant une élection ultérieure de la communication de	
2. L'élection X a été faite n'a pas été faite avant l'expiration d'un délai de 19 mois à compter de la dat à la règle 32.2b).	e de priorité ou, lorsque la règle 32 s'applique, dans le délai visé

Fonctionnaire autorisé

no de téléphone: (41-22) 338.83.38

no de télécopieur: (41-22) 740.14.35 Formulaire PCT/IB/331 (juillet 1992)

Bureau international de l'OMPI 34, chemin des Colombettes 1211 Genève 20, Suisse

Zakaria EL KHODARY

•			
	•		
			43
			P

PCT

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

(article 18 et règles 43 et 44 du PCT)

Référence du dossier du déposant ou du mandataire S 99/38	POUR SUITE A DONNER		nission du rapport de recherch et, le cas échéant, le point 5 ci-	
Demande internationale n°	Date du dépôt inte	rnational <i>(jour/mois/année)</i>	(Date de priorité (la plus anci (jour/mois/année)	enne)
PCT/EP 00/09150	18/	09/2000	24/09/199	9
Déposant	<u> </u>		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
SOLVAY (SOCIETE ANONYME)				
Le présent rapport de recherche internation déposant conformément à l'article 18. Une	onale, établi par l'adr	ninistration chargée de la re	echerche internationale, est tra	nsmis au
doposa i somo monoma ranas i si sin				
Ce rapport de recherche internationale co				
X II est aussi accompagné d	d'une copie de chaqu	ue document relatif à l'état c	le la technique qui y est cité.	
Base du rapport				
a. En ce qui concerne la langue , la langue dans laquelle elle a été dé	recherche internation posée, sauf indication	nale a été effectuée sur la b on contraire donnée sous le	ase de la demande internation même point.	nale dans la
la recherche international	e a été effectuée sur	la base d'une traduction de	e la demande internationale re	mise à l'administration.
remis ultérieurement à l'a	effectuée sur la base e internationale, sous e internationale, sou dministration, sous f dministration, sous f	du listage des séquences : s forme écrite. s forme déchiffrable par ord orme écrite. orme déchiffrable par ordina	inateur. ateur.	
La déclaration, selon laque divulgation faite dans la d	ielle le listage des sé lemande telle que dé	quences présenté par écrit posée, a été fournie.	et fourni ultérieurement ne va	s pas au-delà de la
1 <u> </u>	uelle les informations	enregistrées sous forme de	echiffrable par ordinateur sont	identiques à celles
2. Il a été estimé que certa	ines revendication	s ne pouvaient pas faire l'	objet d'une recherche (voir le	e cadre I).
3. Il y a absence d'unité de	e l'invention (voir le	cadre II).		
4. En ce qui concerne le titre ,				
I le texte est approuvé tel c	qu'il a été remis par l	e déposant.		
Le texte a été établi par l'	administration et a la	teneur suivante:		
5. En ce qui concerne l'abrégé,		***		
le texte est approuvé tel d		•	mément à la règle 38 2h). Le	dénosant neut
	ns à l'administration		mément à la règle 38.2b). Le compter de la date d'expédition	
6. La figure des dessins à publier avec		e n°	1	_
xuggérée par le déposan	t.		Aucune n'est à i	des figures
parce que le déposant n'a	. 55		nesta	padiici .
parce que cette figure car	ractérise mieux l'inve	ention.		

÷					
			3	4	
		.=			

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande Internationale No PCT/EP 00/09150

A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE CIB 7 C08J11/08 Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement) CIB 7 C08J Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si réalisable, termes de recherche utilisés) EPO-Internal, WPI Data C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents no. des revendications visées Catégorie ^c CA 617 788 A (PERMANOID LTD) 1.3.6 Α 4 avril 1961 (1961-04-04) revendications 1,2,4 ∕colonne 1, ligne 66 -colonne 2, ligne 4 colonne 2, ligne 5 - ligne 7 exemples 1-4 US 3 475 218 A (TORRENZANO ARCHIE P ET AL) 1,3 Α 28 octobre 1969 (1969-10-28) revendication 4 exemple 4 P,X EP 0 945 481 A (SOLVAY) 1-9 29 septembre 1999 (1999-09-29) revendications 1-10 page 3, ligne 47 -page 4, ligne 14 Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe ° Catégories spéciales de documents cités: *T* document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention "A" document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent "E" document antérieur, mais publié à la date de dépôt international "X" document particulièrement pertinent; l'inven tion revendiquée ne peut ou après cette date être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément *L* document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée) "Y" document particulièrement pertinent; l'inven tion revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres "O" document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens documents de même nature, cette combinaison étant évidente document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée pour une personne du métier "&" document qui fait partie de la même famille de brevets Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale 15 janvier 2001 24/01/2001 Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale Fonctionnaire autorisé Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Hallemeesch, A Fax: (+31-70) 340-3016

	-	
		, •

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No
PCT/EP 00/09150

Patent document cited in search report		Publication date	Patent fa membe		Publication date
CA 617788	Α		NONE		
US 3475218	Α	28-10-1969	NONE		
EP 0945481	A	29-09-1999	FR 27 AU 21 BR 99 JP 113	76663 A 76664 A 39599 A 01033 A 10660 A 32153 A	01-10-1999 01-10-1999 07-10-1999 02-05-2000 09-11-1999 27-09-1999

		,	•
·			·

(12) DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIÉE EN VERTU DU TRAITÉ DE COOPÉRATION EN MATIÈRE DE BREVETS (PCT)

(19) Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle

Bureau international



(43) Date de la publication internationale 5 avril 2001 (05.04.2001)

PCT

(10) Numéro de publication internationale WO 01/23463 A1

- (51) Classification internationale des brevets⁷: C08J 11/08
- (21) Numéro de la demande internationale:

PCT/EP00/09150

- (22) Date de dépôt international: 18 septembre 2000 (18.09.2000)
- (25) Langue de dépôt:

français

(26) Langue de publication:

français

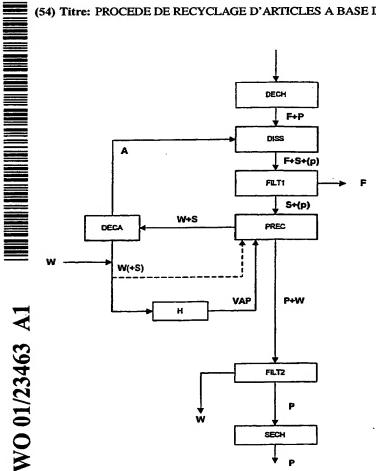
(30) Données relatives à la priorité: 24 septembre 1999 (24.09.1999) FR

- (71) Déposant (pour tous les États désignés sauf US): SOLVAY (SOCIÉTÉ ANONYME) [BE/BE]; Rue du Prince Albert 33, B-1050 Bruxelles (BE).
- (72) Inventeurs; et
- (75) Inventeurs/Déposants (pour US seulement): VANDEN-HENDE, Bernard [BE/BE]; Esptweg 97, B-2811 Leest (BE). YERNAUX, Jean-Marie [BE/BE]; Avenue des Tourterelles 9, B-1330 Rixensart (BE).
- (74) Mandataires: VANDE GUCHT, Anne etc.; Solvay (Société Anonyme), Dépt. de la propriété intellectuelle, Rue de Ransbeek 310, B-1120 Bruxelles (BE).
- (81) États désignés (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CR, CU, CZ, DE,

[Suite sur la page suivante]

(54) Title: METHOD FOR RECYCLING VINYL POLYMER-BASED ARTICLES

(54) Titre: PROCEDE DE RECYCLAGE D'ARTICLES A BASE DE POLYMERES VINYLIQUES



- (57) Abstract: The invention concerns a method for recycling an article based on at least a vinyl chloride or vinylidene chloride polymer, which consists in: a) shredding the articles into fragments having an average dimension of 1 cm to 50 cm in case it should exceed said dimensions; b) contacting the article fragments with an azeotropic or quasi-azeotropic mixture of water and a solvent capable of dissolving the polymer, at a temperature not less than 120 °C; c) precipitating the polymer dissolved in the solvent by expansion and by injecting water vapour into the resulting solution, thereby further causing the solvent-water azeotrope to be entrained and leaving a mixture essentially consisting of water and solid polymer particles; d) collecting the polymer particles.
- (57) Abrégé: Procédé de recyclage d'un article à base d'au moins un polymère du chlorure de vinyle ou du chlorure de vinylidène, selon lequel: a) l'article est déchiqueté en fragments d'une dimension moyenne de 1 cm à 50 cm au cas où il excéderait ces dimensions; b) les fragments d'article sont mis en contact avec un mélange azéotropique ou quasi-azéotropique d'eau et d'un solvant capable de dissoudre le polymère, à une température d'au moins 120 °C; c) on provoque la précipitation du polymère dissous dans le solvant par détente et par injection de vapeur d'eau dans la solution ainsi obtenue, ce qui provoque en outre l'entraînement de l'azéotrope solvant-eau et laisse ainsi subsister un mélange essentiellement constitué d'eau et de particules solides de polymères; d) on recueille les particules de polymères.



DK, DM, DZ, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.

(84) États désignés (régional): brevet ARIPO (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), brevet eurasien (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TI, TM), brevet européen (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), brevet OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Publiée:

- Avec rapport de recherche internationale.
- Avant l'expiration du délai prévu pour la modification des revendications, sera republiée si des modifications sont reçues.

En ce qui concerne les codes à deux lettres et autres abréviations, se référer aux "Notes explicatives relatives aux codes et abréviations" figurant au début de chaque numéro ordinaire de la Gazette du PCT.

10

15

20

25

30

Procédé de recyclage d'articles à base de polymères vinyliques

La présente invention concerne un procédé pour le recyclage d'articles à base de polymères vinyliques tels que les polymères du chlorure de vinyle et du chlorure de vinylidène.

Ces polymères sont abondamment utilisés pour la fabrication d'articles variés, souples ou rigides, tels que par exemple des bâches, des tissus enduits et autres éléments pour l'habillage intérieur de véhicules, des tuyaux, des châssis de fenêtres ou des câbles électriques à isolation polymérique.

Un broyage poussé de ces articles conduirait le plus souvent à un mélange de fines particules de composition hétérogène, dont la purification et la réutilisation seraient difficiles. En outre, dans le cas d'articles renforcés par des fibres (par exemple de polyester), les fibres forment souvent une sorte d'ouate qui complique fortement la réutilisation des broyats.

Différents procédés basés sur une dissolution au moyen de solvants organiques ont déjà été proposés; toutefois, ils posent souvent des problèmes de sécurité et de pollution. En outre, ils ne permettent pas toujours de recueillir des matières plastiques d'une pureté suffisante pour en permettre une réutilisation économiquement intéressante. Un autre inconvénient de ces méthodes est qu'elles provoquent généralement une extraction des additifs (p.ex. des plastifiants) contenus dans les polymères vinyliques, ce qui s'oppose à une réutilisation directe de ceux-ci. Enfin, ces procédés connus conduisent à l'obtention de très fines particules de polymère (de l'ordre du micron), qui sont difficiles à filtrer et à remettre en œuvre.

Dès lors, la présente invention vise à fournir un procédé de recyclage qui soit simple, économique, sûr, peu polluant, et qui permette de recueillir des matières plastiques d'une pureté élevée et de morphologie avantageuse, en évitant substantiellement d'en extraire les éventuels additifs.

Plus précisément, la présente invention concerne un Procédé de recyclage d'un article à base d'au moins un polymère du chlorure de vinyle ou du chlorure de vinylidène, selon lequel :

- (a) l'article est déchiqueté en fragments d'une dimension moyenne de 1 cm à 50 cm au cas où il excéderait ces dimensions;
 - (b) les fragments d'article sont mis en contact avec un mélange azéotropique ou quasi-azéotropique d'eau et d'un solvant capable de dissoudre le polymère, à

10

15

20

25

30

35



une température d'au moins 120°C;

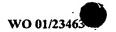
- (c) on provoque la précipitation du polymère dissous dans le solvant par détente et par injection de vapeur d'eau dans la solution ainsi obtenue, ce qui provoque en outre l'entraînement de l'azéotrope solvant-eau et laisse ainsi subsister un mélange essentiellement constitué d'eau et de particules solides de polymère;
- (d) on recueille les particules de polymère.

Les articles en question peuvent être de toute nature, pour autant qu'ils soient essentiellement constitués d'un ou plusieurs polymères du chlorure de vinyle ou du chlorure de vinylidène ("polymères du VC"). Par polymère du VC, on entend désigner tout homo- ou copolymère contenant au moins 50 % en poids de chlorure de vinyle et/ou de chlorure de vinylidène. On utilise généralement du polychlorure de vinyle (PVC) ou du polychlorure de vinylidène (PVDC), c'est-à-dire un homopolymère. Outre un ou plusieurs polymères du VC, les articles peuvent également comprendre un ou plusieurs additifs usuels tels que par exemple plastifiants, stabilisants, antioxydants, agents ignifugeants, pigments, matières de charge, etc., y compris des fibres de renforcement, par exemple des fibres de verre ou d'une matière plastique appropriée telle qu'un polyester.

Les articles peuvent se présenter sous une forme quelconque, par exemple sous la forme de tuyaux souples ou rigides, de récipients, de feuilles pour le revêtement des sols, de bâches, de châssis de fenêtres, de gaines d'isolation de câbles électriques, etc. Ils peuvent avoir été fabriqués par toute technique connue : extrusion, enduction, injection, etc.

Les articles ne doivent pas forcément se présenter sous la forme d'objets présentant une forme bien définie; le procédé s'applique également à des articles à l'état liquide ou pâteux, notamment à des boues recueillies lors du nettoyage d'installations utilisées pour la fabrications d'articles à partir de plastisols vinyliques. Outre un ou plusieurs polymères du chlorure de vinyle, ces articles à l'état liquide ou pâteux peuvent également comprendre un ou plusieurs solvants, par exemple du white-spirit.

Les éventuelles fibres de renforcement peuvent être de toute nature, naturelles ou synthétiques ; on peut notamment utiliser des fibres de verre, de cellulose ou de matière plastique. Il s'agit souvent de fibres de matière plastique, et en particulier de fibres de polyester. Le polyéthylène-téréphtalate (PET) donne de bons résultats, notamment, pour le renforcement de feuilles utilisées comme bâches. Le diamètre des fibres est habituellement de l'ordre de 10 à 100 µm. Dans



10

15

20

25

30

35

les feuilles renforcées, il s'agit souvent de fibres longues, dont la longueur peut atteindre plusieurs mètres. Il peut toutefois également s'agir de fibres plus courtes, de quelques millimètres à quelques centimètres de longueur, formant éventuellement un tissu, un non-tissé ou un feutre. A titre illustratif, les fibres peuvent représenter de 1 à 40 % du poids d'une feuille renforcée.

La première étape (a) du procédé selon l'invention consiste, si nécessaire, à déchiqueter les articles de manière à les réduire en fragments de taille réduite, aisés à manipuler. La dimension moyenne de ces fragments est de préférence d'au moins 2 cm. Par ailleurs, elle est avantageusement d'au plus 30 cm. Ce déchiquetage peut se faire au moyen de tout dispositif approprié, par exemple au moyen de broyeurs à couteaux rotatifs ou à cisailles. Il est clair que si l'article se présente déjà sous la forme de fragments de dimensions appropriées, l'étape de déchiquetage est superflue. Dans certains cas, il peut être utile de soumettre les fragments d'articles ainsi obtenus à une étape intermédiaire de séparation, permettant d'éliminer par des techniques classiques telles que la flottation ou la séparation électrostatique d'éventuels constituants autres que des polymères du chlorure de vinyle ou du chlorure de vinylidène.

Les fragments d'articles ainsi obtenus sont ensuite soumis à l'action d'un solvant présentant plusieurs caractéristiques spécifiques. Cette opération peut s'effectuer dans tout dispositif approprié, compte tenu notamment des exigences de sécurité et d'environnement, par exemple dans un réacteur fermé présentant une résistance chimique suffisante. Le milieu réactionnel est de préférence agité. En vue d'éviter que les éventuelles fibres ne s'accrochent sur les moyens d'agitation et ne perturbent leur fonctionnement, une variante avantageuse consiste à effectuer la dissolution dans un récipient dans lequel est disposé un tambour rotatif perforé, tournant à une vitesse modérée (de préférence à moins de 100 tr/min). L'axe du tambour est de préférence approximativement horizontal. Dans le cas où l'article est renforcé par des fibres, un avantage supplémentaire d'un tel dispositif est qu'après avoir extrait la majorité du solvant de ce récipient, on peut mettre le tambour en rotation à vitesse élevée, de façon à "essorer" les fibres qu'il contient. Le(s) récipient(s) dans le(s)quel(s) s'effectuent la dissolution et la précipitation sera (seront) qualifié(s) de réacteur(s) ci-après.

Le solvant utilisé est une substance - ou un mélange de substances - capable de dissoudre le ou les polymères du chlorure de vinyle ou du chlorure de vinylidène que comprend l'article traité. Dans le cas où l'article est renforcé par des fibres, le solvant ne doit cependant pas provoquer la dissolution des fibres de

10

15

20

25

30

35



renforcement. De manière surprenante, on a constaté qu'il n'est pas indispensable de limiter la teneur du solvant en eau à des valeurs très faibles, à condition d'utiliser une température de dissolution suffisante. Il n'est donc pas nécessaire de soumettre les articles à traiter à un séchage poussé, ni de prévoir des étapes visant à réduire fortement la teneur en eau du solvant. Par exemple, si l'on utilise comme solvant la méthyl-éthyl-cétone (MEK), une température de 105° correspond à un azéotrope MEK-eau contenant 15 % d'eau, ce qui constitue une teneur élevée. La disparition de ces contraintes est extrêmement avantageuse sur le plan industriel et économique, étant donné que le séchage des articles peut consommer une énergie considérable et que la séparation de l'eau contenue dans le solvant (par ex. dans de la méthyl-éthyl-cétone (MEK)) est une opération complexe qui nécessite au moins un réacteur supplémentaire, voire une colonne de distillation.

Il est nécessaire, dans le contexte du procédé selon l'invention, que le solvant utilisé soit miscible avec l'eau, et forme avec l'eau un azéotrope. Le solvant est avantageusement choisi parmi la méthyl-éthyl-cétone (MEK), la méthyl-isobutyl-cétone et le tétrahydrofurane. On préfère utiliser la MEK, qui forme avec l'eau un azéotrope comprenant (sous pression atmosphérique) 11 % d'eau et 89 % de MEK (en poids).

Le fait d'utiliser pour la dissolution un mélange azéotropique ou quasiazéotropique d'eau et de solvant constitue, comme on le verra ci-dessous, une simplification considérable, dans la mesure où un tel mélange peut aisément être récupéré à la fin du procédé (par exemple par une simple décantation), et peut ainsi être réutilisé directement. Par "mélange azéotropique ou quasi-azéotropique", on entend indiquer que la composition du mélange n'est pas forcément précisément égale à la composition de l'azéotrope, mais qu'un léger écart (p.ex. de moins de 5 %) est admis, de manière notamment à tenir compte des variations de la composition azéotropique en fonction de la pression. En effet, comme cela sera exposé ci-dessous, les dernières étapes du procédé s'effectuent à une pression inférieure à celle régnant lors de la dissolution; ceci implique que la teneur en eau du mélange (azéotropique) eau-solvant recueilli en fin de procédé est quelque peu inférieure à la teneur en eau de l'azéotrope eau-solvant à la pression de dissolution.

La dissolution (étape b) s'effectue sous une pression déterminée par la température. En général, cette pression est d'au moins 4 bars. Avantageusement, la pression n'excède pas 10 bars.

Il est en outre avantageux de travailler sous atmosphère inerte, par exemple sous azote, pour éviter tout risque d'explosion et de dégradation du solvant.



10

15

20

25

30

35

La quantité de solvant à utiliser doit être choisie de façon à éviter que l'augmentation de viscosité provoquée par la dissolution du polymère ne perturbe le bon déroulement du procédé (filtration, ...). On préfère que, lors de l'étape de dissolution (b), la quantité d'article n'excède pas 200 g par litre de solvant, et en particulier 100 g/l.

Dans la perspective d'une nouvelle mise en œuvre du polymère du VC ainsi recueilli, une variante avantageuse du procédé selon l'invention consiste à incorporer au solvant, avant ou pendant l'étape de dissolution du polymère, un ou plusieurs additifs (stabilisants, plastifiants, etc.), dont les natures et les quantités soient adaptées aux propriétés que l'on souhaite conférer au polymère recyclé. Il est souhaitable, dans ce cas, que le ou les additifs ainsi incorporés soient solubles dans le solvant utilisé. D'éventuels additifs insolubles peuvent cependant être dispersés finement dans le solvant.

A l'issue de l'étape de dissolution (b), on dispose d'un mélange comprenant d'une part une phase liquide constituée du solvant dans lequel est dissous le polymère, et d'autre part les éventuels constituants non-dissous, par exemple des fibres de renforcement. La séparation de tels constituants peut par exemple se faire par filtration au moyen d'un tissu ou tamis dont les ouvertures présentent des dimensions de l'ordre de 0,1 à 10 mm. Cette séparation doit s'effectuer à une température suffisamment élevée pour éviter toute précipitation prématurée du polymère ; à cette fin, la température du mélange est avantageusement maintenue à au moins 75°C lors de cette séparation.

Dans les cas où l'article est renforcé par des fibres, on constate que les fibres ainsi récupérées sont d'une grande pureté. Afin d'accroître cette pureté, les fibres peuvent éventuellement être soumises à une étape ultérieure de centrifugation et/ou de lavage, par exemple au moyen du même solvant, en vue d'éliminer d'éventuelles traces résiduelles de polymère. Le solvant qui aurait été utilisé pour ce lavage peut avantageusement être mélangé au solvant frais utilisé pour l'étape de dissolution ; le fait qu'il contienne des traces de polymère dissous n'est pas préjudiciable à l'efficacité de la dissolution. Les fibres peuvent être réutilisées directement pour la fabrication d'articles renforcés à base de matière plastique.

Outre d'éventuelles fibres, cette éventuelle étape de séparation permet également de recueillir d'éventuels "accessoires" tels qu'œillets métalliques, étiquettes, etc. incorporés dans l'article et qui n'en auraient pas été enlevés avant qu'il ne soit soumis au procédé selon l'invention. De même, on peut ainsi éliminer d'éventuels morceaux de conducteurs métalliques qui seraient restés dans des

10

15

20

25

30

35



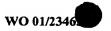
gaines de câbles électriques. Si nécessaire, le solvant contenant le polymère dissous peut être filtré plus finement en vue d'en éliminer d'éventuelles poussières ou autres particules insolubles, par exemple en utilisant un tissu ou tamis dont les ouvertures présentent des dimensions inférieures à $200~\mu m$, de préférence inférieures à $20~\mu m$. Comme indiqué ci-dessus, cette séparation doit également s'effectuer à une température suffisamment élevée pour éviter toute précipitation prématurée du polymère.

Dès lors, la présente invention concerne en particulier un procédé tel que décrit ci-dessus, dans lequel, avant de provoquer la précipitation du polymère dissous, on élimine les éventuels constituants non-dissous, à une température suffisante pour éviter la précipitation du polymère.

Après avoir éventuellement séparés les constituants solides, on provoque la précipitation du polymère dissous (étape c) en réduisant la pression, ce qui provoque généralement une diminution de la température. La détente s'effectue jusqu'à une pression à laquelle corresponde une température suffisamment faible pour que le polymère commence à précipiter, de préférence jusqu'à la pression atmosphérique. De plus, on injecte, dans le solvant contenant le polymère dissous, de la vapeur d'eau, en une quantité suffisante pour provoquer la précipitation complète du polymère dissous. On ajoute de préférence un large excès d'eau (vapeur ou liquide) par rapport à la composition azéotropique. Par exemple, dans le cas de la MEK, on ajoute généralement de 1 à 3 kg d'eau par kg de MEK. La détente et l'injection de vapeur d'eau provoquent la précipitation du polymère du VC sous forme de particules solides (encore substantiellement exemptes d'additifs à ce stade-ci), dont les dimensions moyennes sont de l'ordre du micron.

L'injection de vapeur d'eau a également pour effet de provoquer l'évaporation et l'entraînement de l'azéotrope eau-solvant, sous forme gazeuse, hors du réacteur contenant la solution. Cet azéotrope peut ensuite être recueilli et condensé. Le mélange qui subsiste (qui n'a pas été évaporé) est essentiellement constitué d'eau et de particules solides de polymère. Tant que la solution contient encore du solvant, la température de la phase gazeuse surmontant la solution reste approximativement égale à la température d'ébullition de l'azéotrope sous la pression utilisée (à titre d'exemple, la température d'évaporation de l'azéotrope MEK-eau est d'environ 73,5 °C sous pression atmosphérique).

Avantageusement, la précipitation du polymère (étape c) est réalisée par l'injection conjointe de vapeur d'eau et d'eau liquide, ce qui accélère la précipitation du polymère. Il n'est pas nuisible que cette eau contienne



10

15

20

25

30

35

éventuellement une faible concentration de solvant ; ceci est intéressant dans la mesure où, comme exposé ci-dessous, une étape ultérieure du procédé fournit précisément une eau légèrement chargée en solvant, que l'on peut ainsi réutiliser sans épuration particulière.

Dès que la concentration de solvant dans la solution devient suffisamment faible, les additifs dissous dans la solution se déposent sur les particules de polymère, ce qui, de manière très avantageuse, favorise leur agglomération en grains (agglomérats) de l'ordre de 500 µm, qu'il sera très aisé de filtrer, de manipuler et de remettre en œuvre par la suite (contrairement à des particules de l'ordre du micron). De manière surprenante, on a constaté que ces grains (agglomérats) de polymère présentent une morphologie extrêmement satisfaisante, et en particulier une granulométrie très peu dispersée.

Lorsque la quasi-totalité du solvant a été entraînée, la température de la phase gazeuse – tout comme celle de la phase liquide – se rapproche de la température d'ébullition de l'eau (sous la pression utilisée lors de la précipitation), ce qui constitue un moyen aisé de détecter l'élimination quasi-complète du solvant.

Une fois que la solution est substantiellement exempte de solvant, il est toutefois avantageux de maintenir une température élevée (par exemple en poursuivant l'injection de vapeur) pendant encore au moins 5 minutes, et de préférence pendant au moins 10 minutes, ce qui, de manière surprenante, a une influence très favorable sur les propriétés et la morphologie des particules (agglomérées) de polymère (dureté, granulométrie, densité apparente, porosité, ...).

Un avantage très important de l'élimination du solvant au moyen de vapeur d'eau est que la majorité des éventuels additifs présents dans le polymère traité ne sont pas entraînés avec le solvant, et se redéposent sur les particules de polymère. Par conséquent, les particules de polymère recueillies à l'issue du procédé contiennent encore une fraction importante des additifs que contenait initialement le polymère (du moins ceux de ces additifs qui sont solubles dans le solvant ; ceci ne concerne généralement pas les éventuelles matières de charge, par exemple). Cette situation est particulièrement avantageuse étant donné que ces additifs sont souvent d'un coût élevé, et qu'en outre lesdites particules peuvent ainsi être réutilisées directement dans un procédé de fabrication d'articles à base de ce polymère. Cette réutilisation est facilitée par le fait que les particules ainsi récupérées sont prégélifiées, ce qui simplifie la mise en œuvre par comparaison avec la mise en œuvre d'un mélange hétérogène de granules de polymère et

10

15

20

25

30

d'additifs ajoutés séparément. Les procédés connus de recyclage par dissolutionprécipitation ne présentent pas cet avantage, vu qu'ils provoquent l'extraction de la majorité des additifs du polymère.

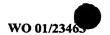
Un avantage complémentaire de l'injection de vapeur d'eau est qu'elle rend généralement superflu un chauffage extérieur du réacteur où se déroule le procédé. Cet avantage est très important sur le plan industriel : en effet, un chauffage extérieur (par l'intermédiaire de la paroi du réacteur) provoquerait des incrustations de polymère sur la paroi dudit réacteur (croûtage), nécessitant son nettoyage fréquent. Au contraire, dans le procédé de l'invention, l'injection de vapeur permet à la paroi de se trouver à une température plus faible, ce qui réduit fortement les risques de croûtage.

Un autre avantage du procédé de l'invention est que les éventuels émulsifiants que contenait le polymère traité passent en solution dans l'eau, et que les particules de polymère recueillies à l'issue du recyclage sont dès lors substantiellement exemptes d'émulsifiants, ce qui en facilite la mise en œuvre ; en particulier, on évite des dépôts sur les installations de mise en œuvre, ainsi que le formation de bulles à la surface des nouveaux produits ainsi obtenus.

Les particules (agglomérées) de polymère peuvent alors être aisément recueillies (étape d), par exemple par filtration du mélange eau-particules, et éventuellement séchées avant d'être stockées ou réutilisées. L'eau résiduelle est avantageusement épurée afin d'en éliminer les constituants dissous tels qu'émulsifiants ou autres.

Etant donné le coût du solvant et les inconvénients que son rejet dans l'environnement pourrait présenter, il est souhaitable de recycler la fraction liquide solvant/eau (plus riche en eau que l'azéotrope) recueillie à l'issue de l'étape de précipitation. Un avantage important du procédé de l'invention est qu'il est possible de la recycler de manière très simple et de la réutiliser totalement. En effet, une simple décantation permet de séparer la fraction liquide recueillie en :

- d'une part une fraction (supérieure) de composition (quasi-)azéotropique, c'està-dire majoritaire en solvant, contenant environ 10 % d'eau (la teneur exacte en eau dépend de la température et de la pression), qui peut être réutilisée dans l'étape de dissolution;
- d'autre part une fraction (inférieure) majoritaire en eau (contenant p.ex. de l'ordre de 80 % d'eau), qui peut être réutilisée sous forme d'eau liquide et/ou de vapeur (après réchauffage) dans l'étape de précipitation (de manière surprenante et avantageuse, la présence d'une faible proportion de solvant n'est



pas nuisible).

Malgré ces recyclages d'eau, un apport complémentaire d'eau est généralement nécessaire.

Le procédé selon l'invention peut être effectué de manière continue ou discontinue (batch), cette dernière variante étant préférée.

Un avantage important dudit procédé est qu'il peut fonctionner en boucle fermée, sans générer de rejets polluants, étant donné qu'aussi bien le solvant que l'éventuel agent de séparation du mélange solvant-eau peuvent être recyclés et réutilisés dans le procédé.

10 DESCRIPTION DE LA FIGURE

La figure annexée illustre schématiquement, de façon non limitative, le déroulement d'une variante particulière du procédé selon l'invention, appliquée au recyclage de déchets de câbles électriques isolés par une gaine de PVC plastifié.

Les symboles utilisés ont les significations suivantes :

15 P : polymère solide

S : solvant

(p) : polymère dissous

W : eau

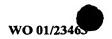
A : azéotrope solvant/eau

F: éventuels constituants insolubles

VAP: vapeur d'eau (pouvant contenir une proportion minoritaire de solvant). Les déchets sont tout d'abord déchiquetés (DECH) (étape a), puis le 20 polymère qu'ils comprennent est dissous (DISS) (étape b) sous l'effet du mélange azéotropique solvant/eau (A), dans lequel peuvent éventuellement avoir été dissous certains additifs que l'on souhaite incorporer au polymère. Le mélange ainsi obtenu est alors filtré (FILT1), ce qui permet de séparer les éventuels constituants insolubles (F) (résidus métalliques, etc.) d'une solution du polymère dans le solvant (S+(p)). On provoque alors la précipitation du polymère (PREC) 25 (étape c) en injectant dans cette solution de la vapeur d'eau (VAP) et éventuellement de l'eau liquide ("W(+S)") (pouvant contenir une faible proportion de solvant), ce qui provoque également l'élimination de l'azéotrope solvant-eau par entraînement. Les particules solides de polymère P 30 (agglomérats) sont séparées par filtration (FILT2) (étape d) de l'eau W, que l'on épure avantageusement avant de la rejeter ou de la réutiliser, puis les particules sont séchées (SECH). La fraction W+S recueillie lors de la séparation, qui est plus riche en eau que l'azéotrope, est condensée (étape non-représentée), puis séparée par décantation (DECA), ce qui fournit d'une part une fraction

azéotropique solvant/eau (A) qui peut être réutilisée dans l'étape de dissolution, et d'autre part une fraction majoritaire en eau ("W(+S)"), qui peut par exemple

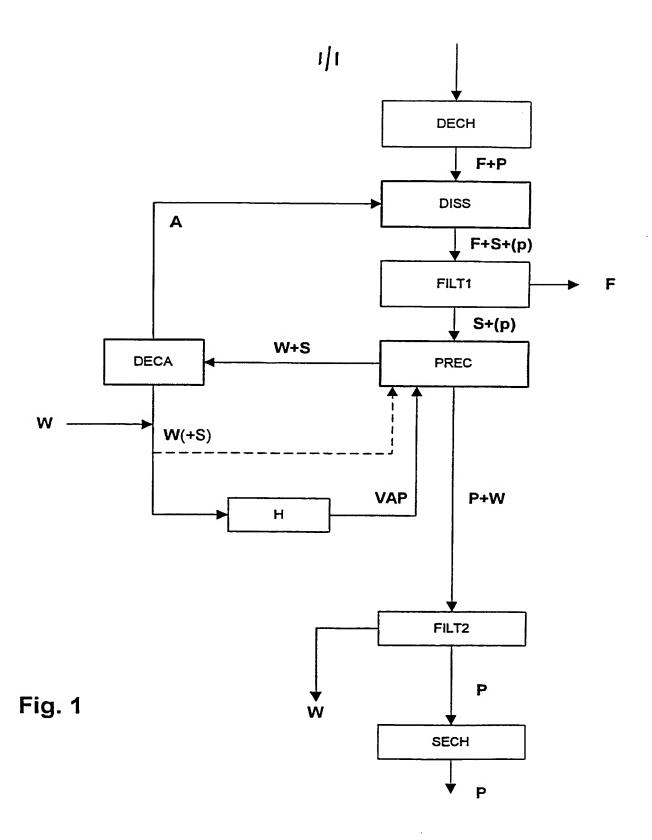
être réutilisée dans l'étape de précipitation, sous forme de vapeur (VAP) après une étape de chauffage (H), ainsi qu'éventuellement directement sous forme liquide.



REVENDICATIONS

- 1 Procédé de recyclage d'un article à base d'au moins un polymère du chlorure de vinyle ou du chlorure de vinylidène, selon lequel :
- 5 (a) l'article est déchiqueté en fragments d'une dimension moyenne de 1 cm à 50 cm au cas où il excéderait ces dimensions;
 - (b) les fragments d'article sont mis en contact avec un mélange azéotropique ou quasi-azéotropique d'eau et d'un solvant capable de dissoudre le polymère, à une température d'au moins 120°C;
- (c) on provoque la précipitation du polymère dissous dans le solvant par détente et par injection de vapeur d'eau dans la solution ainsi obtenue, ce qui provoque en outre l'entraînement de l'azéotrope solvant-eau et laisse ainsi subsister un mélange essentiellement constitué d'eau et de particules solides de polymère;
- 15 (d) on recueille les particules de polymère.
 - 2 Procédé selon la revendication 1, dans lequel l'étape de dissolution (b) est effectuée dans un récipient dans lequel est disposé un tambour rotatif perforé.
- 3 Procédé selon l'une des revendications précédentes, dans lequel le solvant est choisi parmi la méthyl-éthyl-cétone (MEK), la méthyl-isobutyl-cétone et le
 20 tétrahydrofurane.
 - 4 Procédé selon l'une des revendications précédentes, dans lequel l'étape de dissolution (b) s'effectue sous une pression de 4 à 10 bars.
 - 5 Procédé selon l'une des revendications précédentes, dans lequel, lors de l'étape de dissolution (b), la quantité d'article n'excède pas 200 g par litre de solvant.
 - 6 Procédé selon l'une des revendications précédentes, dans lequel, avant de provoquer la précipitation du polymère dissous, on élimine les éventuels constituants non-dissous, à une température suffisante pour éviter la précipitation du polymère.

- 7 Procédé selon l'une des revendications précédentes, dans lequel la précipitation (c) du polymère est réalisée par l'injection conjointe de vapeur d'eau et d'eau liquide.
- 8 Procédé selon l'une des revendications précédentes, dans lequel la fraction liquide solvant/eau recueillie à l'issue de l'étape de précipitation (c) est séparée par décantation :
 - une première fraction de composition azéotropique ou quasi-azéotropique, que l'on réutilise dans l'étape de dissolution (b);
- une seconde fraction majoritaire en eau, que l'on réutilise dans l'étape de précipitation (c).
 - 9 Procédé selon l'une des revendications précédentes, dans lequel l'article est une feuille.



			į.
			ů.
%1			
	j.		÷
			х.
			4



Inte. .ional Application No PCT/EP 00/09150

A. CLASSII IPC 7	FICATION OF SUBJECT MATTER C08J11/08		
According to	International Patent Classification (IPC) or to both national classific	estion and IDC	
	SEARCHED	alion and IPC	
	cumentation searched (classification system followed by classification	ion symbols)	
IPC 7	COSJ		
Documentat	ion searched other than minimum documentation to the extent that s	such documents are included in the fields so	earched
Electronic da	ata base consulted during the international search (name of data ba	use and, where practical, search terms used	(t
EPO-In	ternal, WPI Data		
C. DOCUME	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the rel	evant passages	Relevant to claim No.
A	CA 617 788 A (PERMANOID LTD) 4 April 1961 (1961-04-04) claims 1,2,4		1,3,6
	column 1, line 66 -column 2, line column 2, line 5 - line 7 examples 1-4	9 4	
А	US 3 475 218 A (TORRENZANO ARCHIE 28 October 1969 (1969-10-28) claim 4 example 4	P ET AL)	1,3
P,X	EP 0 945 481 A (SOLVAY) 29 September 1999 (1999-09-29) claims 1-10 page 3, line 47 -page 4, line 14		1-9
	ner documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family members are listed	in annex.
		"T" later document published after the inte or priority date and not in conflict with	ernational filing date
consid	ent defining the general state of the art which is not ered to be of particular relevance	cited to understand the principle or the invention	
"E" earlier of filing d	document but published on or after the international late	"X" document of particular relevance; the c cannot be considered novel or cannot	
"L" docume	nt which may throw doubts on priority claim(s) or	involve an inventive step when the do	cument is taken alone
citatio	n or other special reason (as specified) ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or	"Y" document of particular relevance; the c cannot be considered to involve an involve an involve and compart is combined with one or me	ventive step when the
other r	neans ant published prior to the international filing date but	document is combined with one or mo ments, such combination being obviou in the art.	us to a person skilled
<u> </u>	nan the priority date claimed actual completion of the international search	*&" document member of the same patent Date of mailing of the international sea	
1	5 January 2001	24/01/2001	
Name and r	nailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2	Authorized officer	
	NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Hallemeesch, A	

information on patent family members

Inte sonal Application No PCT/EP 00/09150

Patent document Publication date		Patent family member(s)		Publication date	
CA 617788	Α		NONE		
US 3475218	Α	28-10-1969	NONE		
EP 0945481	A	29-09-1999	FR FR AU BR JP PL	2776663 A 2776664 A 2139599 A 9901033 A 11310660 A 332153 A	01-10-1999 01-10-1999 07-10-1999 02-05-2000 09-11-1999 27-09-1999

Den e Internationale No PCT/EP 00/09150

A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE CIB 7 C08J11/08						
Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB						
	IES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE					
Documentat CIB 7	ion minimale consultée (système de classification suivi des symboles d COSJ	de classement)				
Documentat	ion consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où	ces documents relèvent des domaines s	ur lesquels a porté la recherche			
Base de dor	nnées électronique consultée au cours de la recherche internationale (i	nom de la base de données, et si réalisab	le, termes de recherche utilisés)			
EPO-In	ternal, WPI Data					
C. DOCUM	ENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS					
Catégorie °	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication	des passages pertinents	no. des revendications visées			
A	CA 617 788 A (PERMANOID LTD) 4 avril 1961 (1961-04-04) revendications 1,2,4		1,3,6			
	colonne 1, ligne 66 -colonne 2, li colonne 2, ligne 5 - ligne 7 exemples 1-4	gne 4				
A	US 3 475 218 A (TORRENZANO ARCHIE 28 octobre 1969 (1969-10-28) revendication 4 exemple 4	P ET AL)	1,3			
P,X	EP 0 945 481 A (SOLVAY) 29 septembre 1999 (1999-09-29) revendications 1-10 page 3, ligne 47 -page 4, ligne 14	ı	1–9			
Voir	la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents	X Les documents de familles de bre	evets sont indiqués en annexe			
° Catégorie	s spéciales de documents cités:	document ultérieur publié après la date	de dépôt international ou la			
	ent définissant l'état général de la technique, non déré comme particulièrement pertinent	date de priorité et n'appartenenant pa technique pertinent, mais cité pour co ou la théorie constituant la base de l'in	mprendre le principe			
	ent antérieur, mais publié à la date de dépôt international rès cette date	(* document particulièrement pertinent; fi	nven tion revendiquée ne peut			
**L' document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une "Y" document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée						
autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée) "O" document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens une exposition ou tous autres moyens						
P° document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée postérieurement à la date de priorité revendiquée provide provide provide postérieurement à la date de priorité revendiquée provide provide provide postérieurement à la date de priorité revendiquée provide						
Date à laqu	Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale					
1	5 janvier 2001	24/01/2001				
Nom et adre	esse postale de l'administration chargée de la recherche internationale Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentlaan 2	Fonctionnaire autorisé				
	NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Hallemeesch, A				

RAPPORT DE RECHERCHE I ERNATIONALE

Renseignements relatifs aux membres de familles de brevets

Der. Je Internationale No PCT/EP 00/09150

	Docum nt br v t cité au rapport de recherche		Membre(s) de la famille de brev t(s)	Date de publication
CA 617788	Α		AUCUN	
US 3475218	A	28-10-1969	AUCUN	
EP 0945481	A	29-09-1999	FR 2776663 A FR 2776664 A AU 2139599 A BR 9901033 A JP 11310660 A PL 332153 A	01-10-1999 01-10-1999 07-10-1999 02-05-2000 09-11-1999 27-09-1999

PCT

INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

(PCT Article 36 and Rule 70)

Applicant's or agent's file reference S 99/38	FOR FURTHER ACTION		cation of Transmittal of International Examination Report (Form PCT/IPEA/416)			
International application No. PCT/EP00/09150	International filing date (day/ 18 September 2000 (1		Priority date (day/month/year) 24 September 1999 (24.09.99)			
International Patent Classification (IPC) or national classification and IPC C08J 11/08						
Applicant SOLVAY (SOCIÉTÉ ANONYME)						
 This international preliminary examination report has been prepared by this International Preliminary Examining Authority and is transmitted to the applicant according to Article 36. This REPORT consists of a total of 5 sheets, including this cover sheet. This report is also accompanied by ANNEXES, i.e., sheets of the description, claims and/or drawings which have been amended and are the basis for this report and/or sheets containing rectifications made before this Authority (see Rule 70.16 and Section 607 of the Administrative Instructions under the PCT). 						
	otal of sheets.					
3. This report contains indications relating to the following items: I Basis of the report II Priority III Non-establishment of opinion with regard to novelty, inventive step and industrial applicability IV Lack of unity of invention V Reasoned statement under Article 35(2) with regard to novelty, inventive step or industrial applicability; citations and explanations supporting such statement VI Certain documents cited VII Certain defects in the international application VIII Certain observations on the international application						
Date of submission of the demand .17 April 2001 (17.04.01)		Date of completion of this report 02 January 2002 (02.01.2002)				
Name and mailing address of the IPEA/EP	Autho	Authorized officer				
Facsimile No.	Teleph	Telephone No.				

	•	•
	•	

International application No.

INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

PCT/EP00/09150

I. Basis of the report					
					the receiving Office in response to an invitation eport since they do not contain amendments.):
	the international	l application as origin	nally filed.		
\boxtimes	the description,	pages1-	10	, as originally filed,	
		pages		, filed with the demand,	
		pages		, filed with the letter of	
		pages		, filed with the letter of	·
\square	the claims,	Nos.		, as originally filed,	
		Nos		, as amended under Article	e 19,
				, filed with the demand,	
		Nos. 1-	-9	, filed with the letter of	06 November 2001 (06.11.2001),
\square	the drawings,	sheets/fig	1/1	, as originally filed,	
الحا	•	-		, filed with the demand,	
		sheets/fig		, filed with the letter of	
		sheets/fig		, filed with the letter of	·
2. The amend	iments have resulte	ed in the cancellation	n of:		
	the description.	pages			
$\overline{\Box}$	the claims,	Nos			
	the drawings,	sheets/fig			
	the drawings,	sheets/fig			
					e, since they have been considered
to go	o beyond the discle	osure as filed, as indi	icated in the	Supplemental Box (Rule 70	0.2(c)).
4. Additional	observations, if no	ecessary:			
	,	•			
					ļ

		4
		Ţ.

V. Reasoned statement under Article 35(2) with regard to novelty, inventive step or industrial applicability; citations and explanations supporting such statement

Statement			
Novelty (N)	Claims	1-9	YES
	Claims		NO
Inventive step (IS)	Claims	1-9	YES
	Claims		NO
Industrial applicability (IA)	Claims	1-9	YES
	Claims		NO

2. Citations and explanations

1. Prior art

Reference is made to the following documents:

D1: CA-0617788 A
D2: US-3475218 A
D3: EP-0945481 A

Document D1 relates to a method for recycling a vinyl chloride polymer using a solvent such as tetrahydrofuran. The treatment temperature does not exceed 100°C. It is nevertheless noted that the solvent can be recovered in an azeotropic state which can be reused when carrying out the method.

Difference: the temperature is too low, and there is no precipitation of the expansion-dissolved polymer.

D2 describes a method for cleaning, by means of a solvent, a polymerisation apparatus contaminated with a vinyl halide polymer.

Difference: the treatment temperature does not exceed 100°C.

•			

2. PCT Article 33(1)

In view of the prior art documents D1-D2, Claim 1 is considered to be novel and to involve an inventive step.

The inventive step is based on the fact that the following technical effects can be achieved using an azeotrope containing a substantial amount of water:

- 1. the waste products do not need to be dried;
- 2. water does not have to be removed from the solvent;
- 3. polymer deposits on the reactor walls are significantly reduced when steam is used.

Form PCT/IPEA/409 (Box V) (January 1994)

	·			

Supplemental Box

(To be used when the space in any of the preceding boxes is not sufficient)

Continuation of: VI.

Document D3 describes a method which is relatively similar to that of the present application. The temperature can exceed 110°C. At a temperature of 115°C and a pressure of 2.5 to 3 bars, it is possible to use an MEK solvent containing up to 8% by weight of water.

			1
			•

VIII. Certain observations on the international application

The following observations on the clarity of the claims, description, and drawings or on the question whether the claims are fully supported by the description, are made:

The importance of a temperature of 120°C, mentioned in the first claim, is not explained at all in the description. There is even a contradiction between this temperature of at least 120°C and the value of 105°C mentioned when an azeotropic MEK-water mixture containing 15% of water is used (page 4, lines 5-7). This contradiction casts doubt as to the scope of said first claim.

Moreover, in view of the relatively low evaporation temperatures of azeotropes (see page 6, lines 32-33 of the application; column 2, lines 28-29 of D1), it would appear that the pressure value, as given in Claim 4, should be included in the first claim.

			:
	<u>.</u>		•

TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS

PCT

200 0 4 JAN 2002 RAPPORT D'EXAMEN PRELIMINAIRE INTERNATIONA

(article 36 et règle 70 du PCT)

Référence mandataire S 99/38		ssier du déposant ou du	POUR SUITE A DO	NNER		ication de transmission du rapport d'examen e international (formulaire PCT/IPEA/416)		
Demande ir	ntema	tionale n°	Date du dépot internation	nal (jour/mo	ois/année)	Date de priorité (jour/mois/année)		
PCT/EP0	0/09	150	18/09/2000			24/09/1999		
	Classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois classification nationale et CIB C08J11/08							
Déposant					· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			
SOLVAY	(SO	CIETE ANONYME)						
1. Le pré interna	Le présent rapport d'examen préliminaire international, établi par l'administaration chargée de l'examen préliminaire international, est transmis au déposant conformément à l'article 36.							
2. Ce RA	PPC	RT comprend 5 feuilles,	y compris la présente fe	euille de c	ouverture.			
ét l'a ac	 Il est accompagné d'ANNEXES, c'est-à-dire de feuilles de la description, des revendications ou des dessins qui ont été modifiées et qui servent de base au présent rapport ou de feuilles contenant des rectifications faites auprès de l'administration chargée de l'examen préliminaire international (voir la règle 70.16 et l'instruction 607 des Instructions administratives du PCT). Ces annexes comprennent 2 feuilles. 							
3. Le pré	3. Le présent rapport contient des indications relatives aux points suivants:							
1	\boxtimes	Base du rapport						
II		Priorité						
111		Absence de formulation d'application industrielle	d'opinion quant à la no	uveauté, l	'activité inv	entive et la possibilité		
IV		Absence d'unité de l'inve	ention					
V	×	Déclaration motivée selo d'application industrielle;	on l'article 35(2) quant à citations et explication	ı la nouve s à l'appu	auté, l'activ i de cette d	ité inventive et la possibilité éclaration		
VI	\boxtimes	Certains documents cité						
VII		Irrégularités dans la den	nande internationale					
VIII	×	Observations relatives à	la demande internation	nale				
Date de prés		ion de la demande d'examen	préliminaire	Date d'act	nèvement du	présent rapport		

l'examen préliminaire international: Office européen des brevets - P.B. 5818 Patentlaan 2 NL-2280 HV Rijswijk - Pays Bas Tél. +31 70 340 - 2040 Tx: 31 651 epo nl Fax: +31 70 340 - 3016

Nom et adresse postale de l'administration chargée de

17/04/2001

Hallemeesch, A

Fonctionnaire autorisé

02.01.2002

N° de téléphone +31 70 340 2431



		•
		•
		-

I. Bas du rapport

1. En ce qui concerne les éléments de la demande internationale (les feuilles de remplacement qui ont été remises à l'office récepteur en réponse à une invitation faite conformément à l'article 14 sont considérées dans le présent rapport comme "initialement déposées" et ne sont pas jointes en annexe au rapport puisqu'elles ne contiennent pas de modifications (règles 70.16 et 70.17)): Description, pages: 1-10 version initiale Revendications, N°: 06/11/2001 avec la lettre du 06/11/2001 1-9 recue(s) le Dessins, feuilles: 1/1 version initiale 2. En ce qui concerne la langue, tous les éléments indiqués ci-dessus étaient à la disposition de l'administration ou lui ont été remis dans la langue dans laquelle la demande internationale a été déposée, sauf indication contraire donnée sous ce point. Ces éléments étaient à la disposition de l'administration ou lui ont été remis dans la langue suivante: , qui est : ☐ la langue d'une traduction remise aux fins de la recherche internationale (selon la règle 23.1(b)). ☐ la langue de publication de la demande internationale (selon la règle 48.3(b)). ☐ la langue de la traduction remise aux fins de l'examen préliminaire internationale (selon la règle 55.2 ou 55.3). 3. En ce qui concerne les séquences de nucléotides ou d'acide aminés divulguées dans la demande internationale (le cas échéant), l'examen préliminaire internationale a été effectué sur la base du listage des séquences: contenu dans la demande internationale, sous forme écrite. déposé avec la demande internationale, sous forme déchiffrable par ordinateur. remis ultérieurement à l'administration, sous forme écrite. remis ultérieurement à l'administration, sous forme déchiffrable par ordinateur. ☐ La déclaration, selon laquelle le listage des séquences par écrit et fourni ultérieurement ne va pas au-delà de la divulgation faite dans la demande telle que déposée, a été fournie.

☐ La déclaration, selon laquelle les informations enregistrées sous déchiffrable par ordinateur sont identiques à

celles du listages des séquences Présenté par écrit, a été fournie.

Formulaire PCT/IPEA/409 (cadres I-VIII, feuille 1) (juillet 1998)

4. Les modifications ont entraîné l'annulation :

		•

RAPPORT D'EXAMEN PRÉLIMINAIRE INTERNATIONAL

Demande internationale n° PCT/EP00/09150

		de la description,	pages:				
		des revendications,	n ^{os} :				
		des dessins,	feuilles:		•		
5.		comme allant au-dela 70.2(c)) :	à de l'expo	sé de l	'invention tel qu'il	ertaines) des modifications, qui o a été déposé, comme il est indiq	ué ci-après (règle
		annexée au présent	•	Comp	onant des modific	ations de cette nature doit être in	laiquee au point Tet
6.	Obs	ervations complémen	itaires, le c	cas éch	éant :		
V.						eauté, l'activité inventive et la p pui de cette déclaration	oossibilit´
1.	Déc	laration					
	Nou	veauté		Oui : Non :	Revendications Revendications	1-9	
	Activ	vité inventive			Revendications Revendications	1-9	
	Poss	sibilité d'application in	dustrielle		Revendications Revendications	1-9	
2.		tions et explications feuille séparée					

VI. Certain documents cités

1. Certains documents publiés (règle 70.10) et / ou

2. Divulgations non écrites (règle 70.9)

voir feuille séparée

VIII. Observations relatives à la demande internationale

Les observations suivantes sont faites au sujet de la clarté des revendications, de la description et des dessins et de la question de savoir si les revendications se fondent entièrement sur la description : voir feuille séparée

PRELIMINAIRE INTERNATIONAL - FEUILLE SEPAREE

AD V.

1). Etat de la technique

Il est fait référence aux documents suivants :

D1: CA-0617788 A D2: US-3475218 A D3: EP-0945481 A

Le D1 a trait à un procédé de recyclage d'un polymère du chlorure de vinyle au moyen d'un solvant tel que le tétrahydrofurane. La température du traitement reste en-dessous de 100°C. Il est néanmoins remarqué que le solvant peut être récupéré sous forme azéotropique qu'on peut réutiliser dans le procédé.

Différence: température trop basse, pas de précipitation du polymère dissous par détente.

Le D2 décrit un procédé de nettoyage au moyen d'un solvant d'une installation de polymérisation, contaminée d'un polymère d'halogénure de vinyle.

Différence : température de traitement n'excède pas les 100°C.

2). Art. 33(1) PCT

En vue de l'état de la technique D1-D2, la revendication 1 est considérée d'être nouvelle et de se baser sur une activité inventive.

L'activité inventive est basée sur le fait qu'en utilisant un azéotrope contenant une quantité importante d'eau, les effets techniques suivants sont réalisables :

- 1. il ne faut pas sécher les déchets;
- 2. il ne faut pas éliminer l'eau du solvant;
- 3. incrustations de polymère sur les parois du réacteur sont fortement réduites en se servant de vapeur d'eau.

AD VI

Le document D3 décrit un procédé assez semblable a celui de la présente demande. La température peut être plus de 110°C. Avec une température de 115°C et travaillant sous une pression de 2,5 à 3 bars on peut se servir d'un solvant MEK contenant jusqu'a 8% en poids d'eau.

		v
		4
	<i>,</i>	

PRELIMINAIRE INTERNATIONAL - FEUILLE SEPAREE

AD VIII

L' importance de la température de 120°C mentionnée dans la première revendication n'est pas du tout expliqué dans la description. Par contre, il y a même une contradiction entre la cette température d'au moins 120°C et la valeur de 105°C pour le cas où on se sert d'un azéotrope MEK-eau contenant 15% d'eau (page 4, lignes 5-7). Cette contradiction rend l'étendue de la première revendication obscure.

En plus, étant donné les températures d'évaporation assez basses des azéotropes (voir page 6, ligne 32-33 de la demande; colonne 2, lignes 28-29 du D1), il semble nécessaire d'inclure dans la première revendication la valeur de la pression comme présentée dans la revendication 4.

		•
		1

- 1 Procédé de recyclage d'un article à base d'au moins un polymère du chlorure de vinyle ou du chlorure de vinylidène, selon lequel:
- 5 (a) l'article est déchiqueté en fragments d'une dimension moyenne de 1 cm à 50 cm au cas où il excéderait ces dimensions;
 - (b) les fragments d'article sont mis en contact avec un mélange azéotropique ou quasi-azéotropique d'eau et d'un solvant capable de dissoudre le polymère, à une température d'au moins 120°C et sous une pression déterminée par la température de manière à disposer, à l'issue de l'étape de dissolution, d'un mélange comprenant d'une part une phase liquide constituée du solvant dans lequel est dissous le polymère, et d'autre part les éventuels constituants non dissous;
- (c) on provoque la précipitation du polymère dissous dans le solvant par détente et par injection de vapeur d'eau dans la solution ainsi obtenue, ce qui provoque en outre l'entraînement de l'azéotrope solvant-eau et laisse ainsi subsister un mélange essentiellement constitué d'eau et de particules solides de polymère;
 - (d) on recueille les particules de polymère.
- 20 2 Procédé selon la revendication 1, dans lequel l'étape de dissolution (b) est effectuée dans un récipient dans lequel est disposé un tambour rotatif perforé.
 - 3 Procédé selon l'une des revendications précédentes, dans lequel le solvant est choisi parmi la méthyl-éthyl-cétone (MEK), la méthyl-isobutyl-cétone et le tétrahydrofurane.
- 4 Procédé selon l'une des revendications précédentes, dans lequel l'étape de dissolution (b) s'effectue sous une pression de 4 à 10 bars.
 - 5 Procédé selon l'une des revendications précédentes, dans lequel, lors de l'étape de dissolution (b), la quantité d'article n'excède pas 200 g par litre de solvant.

10

10

- 12 -

- 6 Procédé selon l'une des revendications précédentes, dans lequel, avant de provoquer la précipitation du polymère dissous, on élimine les éventuels constituants non-dissous, à une température suffisante pour éviter la précipitation du polymère.
- 7 Procédé selon l'une des revendications précédentes, dans lequel la précipitation (c) du polymère est réalisée par l'injection conjointe de vapeur d'eau et d'eau liquide.
 - 8 Procédé selon l'une des revendications précédentes, dans lequel la fraction liquide solvant/eau recueillie à l'issue de l'étape de précipitation (c) est séparée par décantation :
 - une première fraction de composition azéotropique ou quasi-azéotropique, que l'on réutilise dans l'étape de dissolution (b);
 - une seconde fraction majoritaire en eau, que l'on réufilise dans l'étape de précipitation (c).
- 9 Procédé selon l'une des revendications précédentes, dans lequel l'article est une feuille.

				2.
				•
				No
			200	
,				